

Ime in priimek: _____

Vpisna številka: _____

Leto prvega vpisa: _____

- Izračunaj pH 0,025 M raztopine Ca(OH)₂! Predpostavi popolno disociacijo Ca(OH)₂!
- 20,0 mL raztopine H₂SO₄ z gostoto 1,102 g/mL (20 °C) razredčimo v 250 mL bučki do oznake. Pri titraciji 25,0 mL tako pripravljene razredčene raztopine H₂SO₄ porabimo 28,8 mL 0,234 M raztopine NaOH. Izračunaj koliko procentna je prvotna raztopina H₂SO₄?
- Zmešaš 20,0 kg 3,00 % in 5,00 kg 7,00 % raztopine NaCl. Koliko gramov NaCl je v 1,00 kg tako pripravljene raztopine?
- Pri oksidaciji FeSO₄ s KMnO₄ v prisotnosti H₂SO₄ nastane 71,0 mg MnSO₄. Koliko mililitrov 1,00·10⁻² M KMnO₄ porabiš? Uredi enačbo reakcije!

$$\text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{KMnO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$$
- Določi pravo formulo spojine, ki vsebuje 22,43 % ogljika, 2,80 % vodika in 74,77 % broma, če je molska masa spojine 213,9 g/mol!

Relativne atomske mase:

Na – 22,9	K – 39,1	H – 1,01	Cl – 35,5	Fe – 55,8	Mn – 54,9
Ca – 40,1	S – 32,0	Br – 79,9	C – 12,0	O – 16,0	

- Rezultati:
- 12,7
 - 15,0 %
 - 38,0 g
 - 47,0 mL
 - C₄H₆Br₂